

(12) DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION
EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

(19) Organisation Mondiale de la Propriété
Intellectuelle
Bureau international



EV742516559US



(43) Date de la publication internationale
30 juin 2005 (30.06.2005)

PCT

(10) Numéro de publication internationale
WO 2005/058922 A2

(51) Classification internationale des brevets⁷ : C07F 7/18

(81) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de protection nationale disponible) : AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(21) Numéro de la demande internationale :

PCT/FR2004/003185

(22) Date de dépôt international :

10 décembre 2004 (10.12.2004)

(25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

(30) Données relatives à la priorité :

0314579 12 décembre 2003 (12.12.2003) FR

(71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : RHODIA CHIMIE [FR/FR]; 26, quai Alphonse le Gallo, F-92512 Boulogne-Billancourt (FR).

(84) États désignés (sauf indication contraire, pour tout titre de protection régionale disponible) : ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(72) Inventeurs; et

(75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement) : PEVERE, Virginie [FR/FR]; 37, rue Bataille, F-69008 Lyon (FR). RAMDANI, Kamel [FR/FR]; 121, rue Challemel Lacour, F-69008 Lyon (FR).

(74) Mandataire : TROLLIET, Maurice; RHODIA SERVICES, Direction de la Propriété Industrielle, 85, avenue des Frères Perret, F-69190 Saint-Fons (FR).

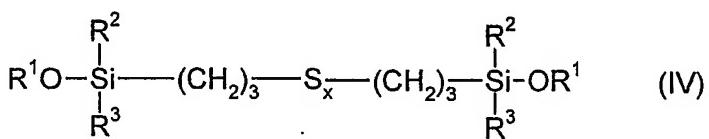
Publiée :

— sans rapport de recherche internationale, sera republiée dès réception de ce rapport

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

(54) Title: METHOD FOR PRODUCING ORGANO ALCOXYDIALKYLSILANE

(54) Titre : PROCEDE DE PREPARATION D'ORGANO ALCOXYDIALKYLSILANE



(57) Abstract: The invention relates to producing an organo alcoxydialkylsilane by a method which consists in introducing by pouring an alkanol in a dialkylhalogenosilane omega-halogenalkyl + an organic solvent (s) phase mixture and in removing a halogen acid formed by

entrainment with the aid of said organic solvent(s) phase and is characterised, in particular (i) by selecting a particular phase of solvent(s), for example based on cyclohexane, (2i) by carrying out an alkanol introduction mode which makes it possible to control the drawing off the halogen acid formed during reaction and by (3i) controlling the halogen acid quantity in a reaction medium. The thus obtained dialkylhalogenosilane omega-halogenalkyl is usable, in particular as an initial product for preparing organosilicic sulphur-containing compounds of general formula (IV) by a sulfidising reaction carried out on a alkali metal polysulfur.

(57) Abrégé : La présente invention concerne la préparation d'organo alcoxydialkylsilane par un procédé consistant à introduire par coulée un alkanol dans un mélange oméga-halogénoalkyl dialkylhalogénosilane + phase solvant(s) organique(s), et à éliminer l'acide halogéné formé par entraînement à l'aide de ladite phase solvant(s) organique(s), ledit procédé étant caractérisé notamment (i) par le choix d'une phase solvant(s) particulière, par exemple à base de cyclohexane, (2i) par la mise en œuvre d'un mode d'introduction de l'alkanol permettant un contrôle du soutirage de l'acide halogéné formé au cours de la réaction, et ainsi (3i) par la maîtrise de la quantité d'acide halogéné dans le milieu réactionnel. L'oméga-halogénoalkyl alcoxydialkylsilane ainsi obtenu est plus particulièrement utilisable comme produit de départ pour la préparation de composés organosiliciques contenant du soufre de Formule générale (I) par réaction de sulfuration sur un polysulfure de métal alcalin.

WO 2005/058922 A2

THIS PAGE BLANK (USPTO)